Kimyasal Türler Arası Etkileşim - 1

1.

Kimyasal Tür	Adı
I ----	İyon
He	II ----
III ----	Molekül

Tablodaki numaralandırılmış boşluklara aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

	I	II	III
A)	O^{2-}	Molekül	O_2
B)	Cl^{-}	Atom	H_2
C)	Br	Molekül	Ba
D)	Na	Atom	Cl_2
E)	K^{+}	Molekül	Ca

2. Aşağıdakilerden hangisi bileşik molekülüdür?

A) SO_4^{2-} B) P_4 C) H_2 D) CO_2 E) NH_4^{+}

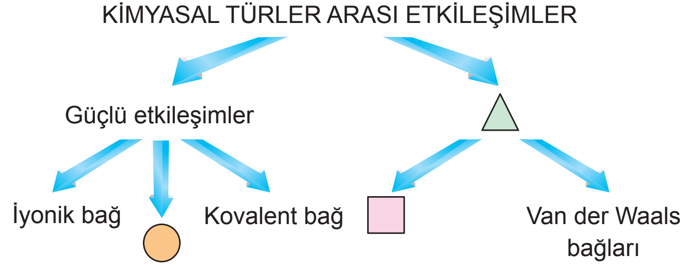
3. Elif, Betül ve Ekin farklı kimyasal türler hakkında aşağıdaki bilgileri vermişlerdir.

Elif	Elektron vermiş veya almış atom ya da atom gruplarıdır.
Betül	Aynı veya farklı atomların birbirleriyle etkileşmesi sonucunda oluşur.
Ekin	Bir elementin fiziksel ve kimyasal bütün özelliklerini gösteren en küçük birimidir.

Buna göre Elif, Betül ve Ekin'in tanımlarını yapmış oldukları kimyasal türler aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	Elif	Betül	Ekin
A)	İyon	Molekül	Atom
B)	Atom	Molekül	İyon
C)	İyon	Atom	Molekül
D)	Molekül	İyon	Atom
E)	Molekül	Atom	İyon

4.



Şemada △, ○ ve □ ile gösterilen yerlere sırasıyla yazılması gereken ifadeler aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

A) Zayıf etkileşimler, Hidrojen bağı, Metalik bağ
B) Zayıf etkileşimler, Hidrojen bağı, London kuvvetleri
C) Dipol-dipol etkileşimleri, Hidrojen bağı, London kuvvetleri
D) Zayıf etkileşimler, London kuvvetleri, Metalik bağ
E) Zayıf etkileşimler, Metalik bağ, Hidrojen bağı

5.
I. Metalik bağ
II. Hidrojen bağı
III. Kovalent bağ

Verilenlerden hangileri fiziksel bağdır?

A) Yalnız II. B) Yalnız III. C) I ve III. D) II ve III. E) I, II ve III.

6. Kimyasal türler arası etkileşimlerle ilgili;

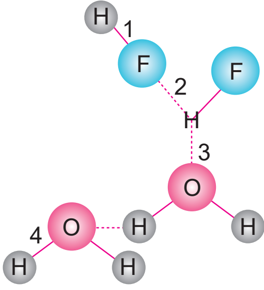
I. Bağın sağlamlığına göre sınıflandırılır.
II. Atomlar arası bağların hepsi güçlü etkileşimlerdir.
III. Moleküller arası bağların hepsi zayıf etkileşimlerdir.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve III. D) II ve III. E) I, II ve III.

MEB 2018 - 2019 • Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü

7.



Görseldeki 1, 2, 3, 4 rakamlarıyla gösterilen etkileşimlerin güçlü / zayıf olarak sınıflandırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	Güçlü Etkileşimler	Zayıf Etkileşimler
A)	1,2	3,4
B)	1,3	2,4
C)	2,3	1,4
D)	2,4	1,3
E)	1,4	2,3

8. Aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

A) Moleküller arası çekim kuvvetleri kimyasal bağlara göre daha zayıf etkileşimlerdir.

B) Zayıf etkileşimler oluşurken ya da koparken maddenin kimyasal özellikleri değişmez.

C) Hidrojen bağları zayıf etkileşimlerdir.

D) Güçlü etkileşimler yalnızca iyonik ve kovalent bağlardır.

E) Güçlü etkileşimlere kimyasal bağ denir.

9. I. H_2

II. HCl

III. NH_3

IV. S_8

V. CH_4

Verilen madde örneklerinden hangileri element molekülüdür?

A) I ve II. B) I ve IV. C) III ve V. D) IV ve V. E) II, III ve V.

10. Kimyasal türler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) H_2, H_2O ve CO_2 moleküler yapıdaki kimyasal türlerdir.

B) NH_4^+, OH^- çok atomlu iyonlardır.

C) Li, C, He gibi tanecikler atom olarak adlandırılır.

D) Na^+, Mg^{2+} gibi pozitif yüklü iyonlara katyon denir.

E) Cl atomu Cl^- hâline geçerken kimyasal türü değişir.

11.

I. CO_2 molekülündeki karbon ile oksijen atomları arasındaki etkileşim	Güçlü Etkileşim 
II. H_2O molekülleri arasındaki etkileşim	
III. H_2 molekülünde hidrojen atomları arasındaki etkileşim	Zayıf Etkileşim 
IV. Şekerli sudaki şeker ve su molekülleri arasındaki etkileşim	

Yukarıda verilen etkileşim örneklerinin güçlü ya da zayıf etkileşim olarak eşleştirilmesi hangisinde doğru olarak verilmiştir?

A) I. II. III. IV.

B) I. II. III. IV.

C) I. II. III. IV.

D) I. II. III. IV.

E) I. II. III. IV.

12. Cl_2, Mg, NO_3^- kimyasal türleri aşağıdakilerden hangisinde doğru sınıflandırılmıştır?

	Atom	Molekül	İyon
A)	Cl_2	NO_3^-	Mg
B)	Mg	NO_3^-	Cl_2
C)	Mg	Cl_2	NO_3^-
D)	Cl_2	Mg	NO_3^-
E)	NO_3^-	Cl_2	Mg

